

إدارة الامتحانات والاختبارات

قسم الامتحانات العامة

## امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة لعام ٢٠٢١

د س مدة الامتحان: ۳۰: ۱ اليوم والتاريخ: السبت ۲۰۲۱/۰۶/۲۱ رقم الجلوس: (وثيقة محمية/محدود) رقم المبحث: 8 0 /

المبحث: تاريخ العرب والعالم

الفرع: الأدبي

اسم الطالب: اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل فقرة مما يأتي، ثمّ ظلّل بشكل غامق الدائرة التي تشير إلى رمز الإجابة في نموذج الإجابة (ورقة القارئ الضوئي) فهو النموذج المعتمد (فقط) لاحتساب علامتك، عنمًا بأن عدد الفقرات (٥٠)، وعدد الصفحات (٥).

روره , صوبي المعرب العرب العربي هي: ١ - الدولة الأوروبية الاستعمارية التي استهدفت اللغة والتعليم والهوية الوطنية لا سيما في دول المغرب العربي هي: أن اسبانيا بيا المنايا عنه في المانيا عنه المنايا ع

٢- من الأحداث التي شهدتها المرحلة الأولى من مراحل تحقيق الاستقلال العربي:

أ) حصول الجزائر على استقلالها عام ١٩٦٢م ب) إنهاء الانتداب الفرنسي على سوريا ولبنان

ج) استقلال دولة الكويت عام ١٩٦٢م د) حصول مصر والعراق على الاستقلال الاسمي

٣- من مكونات الثقافة العربية الاسلامية الذي يُميز الجماعات البشرية عن بعضها بعضًا:

أ) التاريخ المشترك ب) الدين ج) اللغة العربية د) الأصالة

٤- الظاهرة التي يُعدّ من آثارها زيادة معدلات الأمية والجهل والبطالة، هي:

أ) التقليد الأعمى ب) التبعية الثقافية ج) التسرب المدرسي د) الجرائم الإلكترونية

٥- كل ممّا يأتي يُعدّ من المشكلات والعقبات التي تواجه البحث العلمي في الوطن العربي ما عدا:

أ) ضعف الحوافز المقدمة للعلماء والباحثين ب) مواكبة الأبحاث لمتطلبات التنمية الشاملة

ج) عدم تخصيص الموارد المالية الكافية د) ضعف التفاعل بين الجامعات ومؤسسات البحث العلمي

٦- العام الذي عُقد به المؤتمر الصهيوني الأول في مدينة بال في سويسرا، هو:

أ) ۱۸۹۷م ب) ۱۸۹۷م ج) ۱۸۹۸م

٧- اللجنة التي تم إرسالها إلى بلاد الشام والعراق عام ١٩١٩م للنظر في مطالب أهالي البلاد ورغباتهم هي:

أ) كينغ - كراين ب) العربية العليا ج) بيل الملكية د) الصليب الأحمر

٨- كل ممّا يأتي تضمنها الكتاب الأبيض الذي أصدرته بريطانيا عام ٩٣٩م، ما عدا:

أ) الموافقة على هجرة أعداد كبيرة من اليهود إلى فلسطين ب) إقامة بريطانيا دولة فلسطينية مستقلة خلال عشر سنوات ج) وقف انتقال الأراضي لليهود د

٩- من الحروب العربية الإسرائيلية التي استخدمت فيها إسرائيل الأسلحة المحرمة دوليًا:

أ) حرب حزیران ب) معرکة الکرامة ج) حرب فلسطین ۱۹۶۸م د) غزو جنوب لبنان

يتبع الصفحة الثانية ...

لصفحة الثانية	ä	الثاند	حة	صف
---------------	---	--------	----	----

شرعيًا ووحيدًا	الاعتراف بها ممثلًا ا	رير الفلسطينية على	حصلت فيه منظمة التح	١٠- مؤتمر القمة العربي الذي
			۱۹۷م، هو مؤتمر:	للشعب الفلسطيني عام ٤
د) الجزائر		ج) الرباط	ب) عمان	أ) القاهرة
	عدا_:	المسجد الاقصى ما	ينة القدس المشتركة مع	١ - كل ممّا يأتي من أبواب مد
د) باب الأسباط	ىلسلة	ج) باب الم	ب) باب الرحمة	أ) باب المغاربة
	الذي عليه اليوم هو:	لأقصى على الشكل	في عهده بناء المسجد ا	١٠ - الخليفة الأموي الذي أعيد
د) الوليد بن عبد الملك	بن عبد الملك	ج) سليمان	ب) عمر بن عبد العزيز	أ) عبد الملك بن مروان
الهاشمية، هو:	بية والمملكة الأردنية	دارية بين الضفة الغر	فك العلاقة القانونية وإلا	١١- الملك الهاشمي الذي أعلن
	ابن الحسين	ب) عبد الله الثاني		أ) الحسين بن طلال
		د) عبد الله الأول		ج) طلال بن عبد الله
	.س، هي:	لأحياء العربية في القد	لي عليها اليهود داخل اا	: ١- مجموعة البيوت التي يستو
	ضراء			أ) المستوطنات الإسرائيلية
	ۼ	د) البؤر الاستيطاني	ž	ج) المعسكرات الاستيطانيا
	ار تعود إلى الحقبة:	ثثار وسرقتها، وهي آث	فريات الأثرية بتدمير الأ	١٥ - تقوم إسرائيل من خلال الـــ
د) البيزنطية	ۼ	ج) الكلداني	ب) الأدومية	أ) الفارسية
: ,	ها عام ١٩٦٩م، هي	ل الإسلامية ورؤسائه	قد مؤتمر قمة لملوك الدو	١٦- الحادثة التي على أثرها عُا
		ب) إحراق المسجد		أ) تقسيم فلسطين
لأقصىي	نين اليهود المسجد اا	د) اقتحام المستوط	صري	ج) بناء جدار الفصل العند
	مين فقط، هي:	ى مكانًا مقدسًا للمسل	رًا باعتبار المسجد الأقص	١٧ – المنظمة التي أصدرت قرارً
	مية لحقوق الإنسان	ب) المفوضية السا		أ) منظمة اليونسكو
	دولية	د) منظمة العمل ال		ج) محكمة العدل الدولية
	۱۹٬ هي :	والإسرائيليين عام ١٣	اتفاقية بين الفلسطينيين	١٨- المدينة التي تم فيها توقيع
ثنطن	د) وان	ج) أوسلو	ب) موسكو	أ) باريس
		د الحرب:	على أساس أيدولوجي بع	١٩ - قامت الأحلاف العسكرية
رب أكتوبر ١٩٧٣م	، الباردة د) حر	ج) الحرب	ب) العالمية الأولى	أ) العالمية الثانية
			الأطلسي من وزراء:	٢٠ يتكون مجلس حلف شمال
الأعضاء	ع والخارجية في الدول	ب) الدفاح	ل الأعضاء	أ) الدفاع والداخلية في الدو
الأعضاء	ية والمالية في الدول	د) الخارج	ول الأعضاء	ج) المالية والداخلية في الدر
ع الصفحة الثالثة	يتب			

		الصفحة الثالثة		
الاشتراكي، هي	داخل المعسكر	قوات الحلف لقمع حركات التحرر	طف وارسو التي استخدمت	٢١- الدولة العضو في ٠
	د) بلغاریا	ج) الاتحاد السوفيتي	ب) بولندا	أ) ألبانيا
		، وقد ظهر ذلك واضحًا من خلال:	أثر في حفظ التوازن الدولي.	٢٢- كان لحلف وارسو أ

ب) تعاطفه مع بعض القضايا العربية أ) الحفاظ على أمن دول أوروبا الغربية

د) دعم الكيان الإسرائيلي ج) إضعاف هيئة الأمم المتحدة

٢٣ - الزعيم الذي طبق سياسته النازية وكانت سببًا من أسباب اندلاع الحرب العالمية الثانية، هو: د) موسیلینی ج) هتلر ب) هرتزل أ) تيتو

٢٤ - كل ممّا يأتي يُعدّ من الأزمات الدولية التي نتجت عن الحرب الباردة ما عدا:

ب) العدوان الثلاثي على مصر أ) حرب حزيران د) الصواريخ الكوبية ج) غزو أفغانستان

٢٥ - الرئيس الأمريكي الذي فرض حظرًا تجاريًا على كوبا وقطع العلاقات الدبلوماسية معها، هو:

د) دوایت أیزنهاور ب) باراك أوباما ج) جورج بوش أ) جون كند*ي* 

٢٦- المدينة التي يقع فيها مقر محكمة العدل الدولية، هي:

د) نيوپورك ج) باریس ب) لاهاي أ) جنيف

٢٧- جميع الدول العربية الآتية من الدول الموقعة على الميثاق التأسيسي لمنظمة الأمم المتحدة ما عدا: د) مصر ب) السعودية ج) المغرب أ) سوريا

٢٨ - كل ممّا يأتي من اختصاصات مجلس الأمن ما عدا:

ب) اتخاذ قرار بالقيام بعمليات حربية أ) ضبط الأمن والسلم الدوليين د) إقرار الميزانية العامة للأمم المتحدة ج) التوصية بتعيين الأمين العام

٢٩ كل ممّا يأتي من الأجهزة الرئيسة التابعة لهيئة الأمم المتحدة ما عدا:

ب) الأمانة العامة أ) المجلس الاقتصادي والاجتماعي

د) محكمة العدل الدولية ج) منظمة الصحة العالمية

· ٣- كل ممّا يأتي من أهداف منظمة شنغهاي للتعاون ما عدا:

أ) الحد من هيمنة صندوق النقد والبنك الدوليين ج) محاولة الوصول إلى نظام اقتصادي عالمي جديد د) محاربة الجريمة وتجارة المخدرات

٣١- المنظمة الدولية التي أسست بنك التنمية الجديد عام ٢٠١٤م ومقره مدينة شنغهاي:

د) التعاون الإسلامي أ) الاتحاد الأوروبي ب) البريكس ج) شنغهاي

يتبع الصفحة الرابعة ....

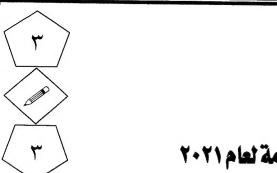
ب) إنشاء منطقة للتجارة الحرة بين دول المنظمة

ابعة	11.1	ã.	ام ، ه
-	≀ بسور ≀	~~	

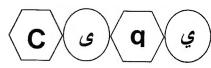
ية) يُعدّ أحد أهداف:	في القروض لإقامة المشاريع التنموب	سادي للدول الأعضاء عن طريو	٣٢- (تقديم الدّعم الاقتص
بنكي	ب) صندوق الاتحاد الب	التتمية	أ) البنك الإسلامي
4	د) صندوق النقد الدولي	ن الإسلامي	ج) صندوق التضام
	ة والعلوم والثقافة " أسيسكو " هي:	ها مقر المنظمة الإسلامية للتربي	٣٣- المدينة التي يقع بـ
د) جدة	ج) عمان	ب) القاهرة	أ) الرياط
	م ۲۰۱۱م، هي:	فيها القمة العربية الأمريكية عام	٣٤- الدولة التي عُقدت
د) البيرو	ج) الباراغواي	ب) الأرجنتين	أ) البرازيل
لأوروبي، هي اتفاقية:	بنودها إنشاء الاتحاد الاقتصادي ا	ت عام ١٩٥٧م، وكان من أهم	٣٥- الاتفاقية التي وُقَعد
د) بروکسل	ج) باریس	ب) ماسترخت	أ) روما
	و:	ك أكبر دخل قومي في العالم، ه	٣٦- الاتحاد الذي يمتلا
د) الأوروبي	ج) الأمريكي	ب) الأفريقي	أ) الإسلامي
	رق الاستثمار والتتمية، هو:	ًجله أنشأ الاتحاد الأفريقي صندو	٣٧ - الهدف الذي من أ
سادية في القارة	ب) إقامة مشاريع اقتص	للدول الأعضاء	أ) تقديم القروض
اء الشباب في القارة	د) تقديم الجوائز للعلما	نول خارج القارة	ج) منع هجرة العق
	<u>:1</u>	, أهداف الاتحاد الأفريقي <u>ما عد</u>	٣٨- جميع ما يأتي من
ركية بين دول القارة	ب) إلغاء التعرفة الجم	والمؤسسات الديمقراطية	أ) تعزيز المبادئ
سحي في القارة	د) تحسين المجال الص	الأوبئة	ج) القضاء على
	ن:	ي حققتها حركة ميجي في اليابار	٣٩ - من الإنجازات التر
الساموراي	ب) تثبيت نفوذ طبقة	النظام الإداري القديم	أ) المحافظة على
قية في نظام التعليم	د) إحداث نهضة حقيف	الامتيازات العسكرية	ج) الإبقاء على ا
اليابان <u>ما عدا</u> :	اع معدلات النمو الاقتصادي في	العوامل التي ساعدت على ارتف	٠٤٠ كل ممّا يأتي من
ِ <u>چ</u> ي	ب) زيادة الإنتاج الزرا	عي والتجاري	أ) التطور الصناء
مل الياباني	د) ارتفاع إنتاجية العا	الأنشطة المنهجية في التعليم	ج) التركيز على
	١٩٦٦م، هي:	لت عن الاتحاد الماليزي عام ٥	٤١ – الدولة التي انفص
د) كمبوديا	ج) بنغلادش	ب) سنغافورة	أ) اندونيسيا
	<i>زي</i> ، هو:	ثاني أكبر دخل للاقتصاد المالي	٤٢ - القطاع الذي يعد
د) التجاري	ج) الزراعي	ب) الصناعي	أ) السياحي
يتبع الصفحة الخامسة			

## الصفحة الخامسة

	، هذه الأزمة إلى:	٤٣ - واجه الاقتصاد الماليزي أزمة كبيرة عام ١٩٩٧م، وقد أدت
	ب) قبول مقترحات البنك الدولي	أ) قبول انضمام ماليزيا إلى منظمة البريكس
لدولي	د) الاستدانة من صندوق النقد ا	ج) هبوط العملة الماليزية مقابل الدولار
اوم للصدأ، هي:	، مثل البلاتين والنحاس والفولاذ المق	٤٤- الدولة التي تتصدر قائمة الدول في مجال معالجة المعادن
		أ) ماليزيا ب جنوب أفريقيا
		٥٥ – الاستعمار الذي خضعت له دولة جنوب أفريقيا، هو:
د) الهولندي	ج) الفرنسي	أ) البرتغالي ب) الإسباني
لمعالجة ما أسفر	بوصفه إطاراً اجتماعيًا – اقتصاديًا	٤٦ - البرنامج الذي وضعته الحكومة الجديدة في جنوب أفريقيا
		عنه الفصل العنصري من تناقضات واختلالات، هو:
د) التنمية والبناء	ج) إعادة البناء	أ) البناء والتعمير ب) التعمير والتتمية
		٤٧ - كل ممّا يأتي من الدول الاسكندنافية ما عدا:
د) لكسمبورغ	ج) السويد	أ) الدنمارك ب) النرويج
		٤٨ - من أبرز التحديات التي تواجه السويد:
	ب) أزمة الهجرة واللاجئين	أ) قلة المتعلمين من ذوي الخبرة والمهارة
	د) تضخم الجهاز الحكومي	ج) ارتفاع معدل الجريمة والفقر
:	سية وعسكرية واجتماعية كان أبرزها	9 ٤ - شهدت البرازيل بعد استقلالها عام ١٨٢٧م إصلاحات سيا،
	ب) إنهاء الحكم العسكري	أ) إنهاء تجارة الرقيق
	د) القضاء على التلوث البيئي	ج) الإطاحة بالنظام الجمهوري
	صنيع:	٠٥٠ تُعدّ شركة إمبريير البرازيلية من أكبر شركات العالم في تع
د) السفن	ج) الطائرات	أ) السيارات ب) الدبابات
	لأسئلة ﴾	﴿ انتهت ال







إدارة الامتحانات والاختبارات

ő

		Vis a	35	ببرت	داره الامتحانات والاح
				ä	سم الامتحانات العام
~	لعام ۲۰۲۱	لثانوية العامة	عان شهادة الدراسة ا	امتع	
<u> </u>	مدة الامتحان:	ممية/محدود)	وثيقة م		
۰۰ ۲۰۲۱/۶/۲۶	مده الامتصان: اليه م ه التاريخ: الس	مىجەن، 400	لكيمياء الأساسية مُ لاَ منزلي	الكليات) + ا الاقتماد الم	لمبحث: الكيمياء (
	رقم الجلوس:	107,	ندرني رے،۔	ورو فلصف الم	لفـــرع: الزراعي و سم الطالب:
بة في نموذج الإجابة	ي تشير إلى رمز الإجا	كل غامق الدائرة الت	فقرة مما يأتي، ثمّ ظلّل بشـ	حيحة في كل	ختر رمز الإجابة الص
لاد الصفحات (٥).	عدد الفقرات (٥٠)، وع	علامتك، علمًا بأن	م المعتمد (فقط) لاحتساب	فهو النموذج	(ورقة القارئ الضوئي)
			•	هم المادة الت	twa t . t . t . 1
	عدد تأكسدها ثابتًا	ب) يبقى ع		سدها	أ) يزداد عدد تأك
ء التفاعل	، الإلكترونات في أثنا	د ) تکتسب	ي. 2HCl <del>&gt;</del> ZnC	كسد غيرها	ج) تتسبّب في تأ
	للمؤكسد:	+ Zn يكون العاما	2HCl → ZnC	Cl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> (	٢- في التفاعل الآتي
د) Zn			ZnCl <sub>2</sub> (ب		
					۳- عدد تأكسد Ca
7+ (2		ج) -۲	ب) + (ب		
			مامل مختزل أو عامل مؤة		•
$SO_3^2 \longrightarrow SO_4$	<sup>2-</sup> (ع NO <sub>2</sub> —		$C_2H_6O \longrightarrow CO_2$ (ب		
			ب "اتحاد العناصر بالأكس		•
د) العامل المساعد	المؤكسد		ب) الاختزال		
			ذرة البروم Br عند التحوا		
) (2		ج) ٣			0 (1
	رة الصحيحة هي:	3S + 3H العبا	$_{2}O \longrightarrow H_{2}SO_{3}$	عل +2H <sub>2</sub> S	٧- في معادلة التفاء
زل	؟ عامل مؤكسد ومخت	ب) ذرة 3		ىد	أ) ذرة O تتأكس
	عامل مؤكسد $H_2$	SO <sub>3</sub> ( 2		مؤكسد	ج) H <sub>2</sub> O عامل
			ي المركب NH <sub>4</sub> Cl هو:	الكلور Cl فح	۸- عدد تأكسد ذرة
٤+ (٤		ج) - ا	٣+ (ب		اً) ۲۰
	: حامل Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	يسلك ، $\operatorname{Cr_2O_7}^{2-}$	+ $ClO_3^- \longrightarrow Cr^{3+}$	+ CIO <sub>4</sub>	٩- في التفاعل:
د) مساعد	ل فقط	ج) مختزا	ب) مؤكسد فقط	عتزل	أ) مؤكسد ومذ
			Cl <sub>2</sub> → OCl ، يحد		,
$O_2$ ( $_2$		ج) `اک(			Cl <sub>2</sub> (1
يتبع الصفحة الثانية					,

ة الثانية	لصفح
-----------	------

صفر ب ب ) − ( ج الله عدد الرائع المعادلة والمعادلة وال			جميع الدراك في المرحب 12004 يد	١ – مجموع اعداد الناكسد لم
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (	٤+ (.	۲+ (۶	ب) – (ب	أ) صفر
في المعادلة:				۱۱- عدد تأكسد ذرة Cr (+۳
الأبون " Cd نتأكسد ( المنتقل المنتقل المنتقل المنتقل المنتقل الأبون " Ni² المنتقل المنتقل الأبون " Ni² المنتقل التأكسد المنتقل التأكسد المنتقل المنتق	$Cr_2O_3$ (.	ر CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> (ج	$K_2Cr_2O_7$ (ب	Cr (أ
الأيون "Ni² الأيون "Ni² القود ا في Mgl₂ يتأكسد درة اليود ا في Mgl₂ يساوي:  1 - ( )	، الآتية، هي:	) فإن العبارة الصحيحة من العبارات	$Cd + Ni^{2+} \longrightarrow Cd^{2+}$	۱۱ - في المعادلة: Ni +
عدد تأكمد ذرة البود ا في Mgl2 بساوي:  البعدارة المحيدة في العناصر الحرّة بساوي:  البعدارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاخترال، هي:  البعدارة المحيدة للإلكترونات  المفهوم العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مخترل في التفاعل نفسه"، هو:  التأكمد فقط ب) التأكمد والاخترال الذاتي ج) الاخترال فقط د) العامل المساعد التحول الذي يُعيِّر عن نصف تفاعل التأكمد:  Ba — Ba <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> ب) Pb (2 + 2e <sup>-</sup> + 2e + 2		ب) ذرة Cd تتأكسد	رنين	
عدد تأكمد ذرة البود ا في Mgl2 بساوي:  البعدارة المحيدة في العناصر الحرّة بساوي:  البعدارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاخترال، هي:  البعدارة المحيدة للإلكترونات  المفهوم العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مخترل في التفاعل نفسه"، هو:  التأكمد فقط ب) التأكمد والاخترال الذاتي ج) الاخترال فقط د) العامل المساعد التحول الذي يُعيِّر عن نصف تفاعل التأكمد:  Ba — Ba <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> ب) Pb (2 + 2e <sup>-</sup> + 2e + 2		د ) $^{+2}$ عامل مختزل		ج) الأيون <sup>+2</sup> Ni يتأكسد
عدد تأكسد الذرة في العناصر الحرة يساوي:  (العبارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاختزال، هي:  (العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مختزل في التفاعل نفسه"، هو:  (العامل المساعد فقط ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد التحول الذي يُعبِّر عن نصف تفاعل التأكسد:  (العامل المساعد عن صف تفاعل التأكسد:  (العامل المساعد عن التفاعل الآتي: Cl <sub>2</sub> + 2e — → Pb  (العامل المساعد في التفاعل الآتي: MnO <sub>2</sub> + 4HCl — → Pb (2 + 2H <sub>2</sub> O) مو:  (العامل المختزل في التفاعل الآتي: Cl <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O + Cl <sub>2</sub> + 2KOH — → NO <sub>3</sub> + 2KCl + H <sub>2</sub> O (2 + 2H <sub>2</sub> O) المادة التي تأكسد الرصاص Pb (4) هي:  (العامل المؤسم الذي تُعبِّر عنه العبارة الآتية: (المادة التي تأكسد في التفاعل وتتسبب في اختزال غيرها):  (االعامل المؤكسد ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) العامل المختزل عد تأكسد لذرة النيتروجين (N)، هو:				١٤ – عدد تأكسد ذرة اليود ا ف
العبارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاختزال، هي:  العبارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاختزال، هي:  العبارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاختزال، هي:  المفهوم الغلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مختزل في التفاعل نفسه"، هو:  التأكسد فقط ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد    التأكسد فقط ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد التحول الذي يُعبِّر عن نصف تفاعل التأكسد:    Ba → Ba² + 2e⁻ ب Pb ( بالمحتزل فقط د) العامل المساعد الخورة التي تتأكسد في التفاعل الآتي: MnO₂ + 2H⁻ ( بالمحتزل في التفاعل الآتي: MnO₂ + 2H⁻ ( بالمحتزل في التفاعل الآتي: O ( )	1- (2	ج) -۲	۲+ (ب	۱+ (أ
العبارة الصحيحة في ما يتعلق بعملية الاختزال، هي:  وصف لنزع الأكسجين من أكاسيد العناصر  ) زيادة عدد الشخاات الموجبة  (ع) زيادة عدد الشخات الموجبة  (ع) زيادة عدد الشخاص العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مختزل في التفاعل نفسه"، هو:  (القائكسد فقط ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد  (القائل الذي يُعبّر عن نصف تفاعل التأكسد:  (القائل التأكسد في التفاعل الآتي: MnCl2 + 2H2O ب Pb²+ +2e⁻ → Ph (			ناصر الحرّة يساوي:	١٥ - عدد تأكسد الذرة في الع
) وصف لنزع الأكسبين من أكاسيد العناصر ب) زيادة في عدد التأكسد في الأكترونات ) زيادة عدد الشحنات الموجبة د ) يحدث فيها فقد للإلكترونات الموجبة د ) يحدث فيها فقد للإلكترونات المفهوم العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مختزل في التفاعل نفسه"، هو: التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد التأكسد:  □ (Cl <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> → 2Cl <sup>-</sup> ← Cl <sub>2</sub> + 2e <sup>-</sup> → 2Cl <sup>-</sup> ← Pb <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> → Pb ( )   □ (Pb <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> → Pb ( )   □ (Pb <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> → Pb ( )   □ (Pb <sup>2+</sup> + 2e <sup>-</sup> → Ph ( )   □ (Pb <sup>2+</sup> + 2h <sup>-</sup> ← Ph ( )   □ (Platon in the firm in the	7+ (2	ج) صفر	ب) ۲۰	۱- (أ
ريادة عدد الشحنات الموجبة د ) يحدث فيها فقد للإكترونات المفهوم العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مختزل في النفاعل نفسه"، هو: المفهوم العلمي الدال على العبارة "سلوك المادة عامل مؤكسد وعامل مختزل في النفاعل نفسه"، هو: التأكسد فقط ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد التحول الذي يُعبِّر عن نصف نفاعل التأكسد:  Ba → Ba²+ + 2e⁻ (			ا يتعلق بعملية الاختزال، هي:	١٦– العبارة الصحيحة في ما
التأكيد فقط بالتأكيد فقط ب) التأكيد فقط ب) التأكيد فقط بالتأكيد فقط بالتأكيد فقط بالتأكيد فقط بالتأكيد فقط بالتأكيد:  التحول الذي يُعبِّر عن نصف تفاعل التأكيد:  Ba → Ba²+ + 2e⁻ (		ب) زيادة في عدد التأكسد	من أكاسيد العناصر	أ) وصف لنزع الأكسجين
) التأكسد فقط ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) الاختزال فقط د) العامل المساعد التحول الذي يُعبِّر عن نصف تفاعل التأكسد:  Ba → Ba²+ + 2e⁻ (		د ) يحدث فيها فقد للإلكترونات	موجبة	ج) زيادة عدد الشحنات اله
Ba → Ba²+ + 2e⁻ ( ب	، هو:	د وعامل مختزل في التفاعل نفسه"	طى العبارة "سلوك المادة عامل مؤكس	١٧ – المفهوم العلمي الدال ع
$Ba \longrightarrow Ba^{2+} + 2e^-$ (ب $Cl_2 + 2e^- \longrightarrow 2Cl^-$ ( $Pb^{2+} + 2e^- \longrightarrow Pb$ ( $Db^{2+} + 2e^- \longrightarrow Pb$ ( $Db^{2-} + 2h_2O$ ) $Db^{2-} + 2h_2O$	د) العامل المساعد	ج) الاختزال فقط	ب) التأكسد والاختزال الذاتي	أ) التأكسد فقط
$Pb^{2+} + 2e^{-} \longrightarrow Pb$ ( $2$ $H_{2} + 2e^{-} \longrightarrow 2H^{-}$ ( $2H^{-}$ $2H^{-$			نصف تفاعل التأكسد:	١٨- التحول الذي يُعبِّر عن
O ( $O$ ( $O$ ( $O$ $O$ ) $O$ ( $O$ $O$ ( $O$ $O$ ) $O$ ( $O$ $O$ ( $O$ $O$ ) $O$ ( $O$ $O$ $O$ $O$ ( $O$		`	$\operatorname{Cl}_2$	+ 2e
O () $CI(z) + (z) + (z)$		`		
$NO_3^- + Cl_2 + 2KOH                                   $			$I_2 + CI_2 + 2H_2O$ يقاعل الآتي:	١٩ - الذرة التي تتأكسد في اا
$H_2O$ () $H_2$	,			
- إحدى المواد الآتية يكون فيها عدد تأكسد الرصاص Pb يساوي (+٤) هي:  PbO <sub>2</sub> (ب) PbO <sub>2</sub> ()  PbO <sub>2</sub> ()  PbO <sub>3</sub> ()  PbO <sub>4</sub> ()  PbO <sub>2</sub> ()  - المفهوم الذي تُعبّر عنه العبارة الآتية: (المادة التي تتأكسد في التفاعل وتتسبب في اختزال غيرها):  أ) العامل المؤكسد ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) العامل المختزل د) العامل المساعد  - التحوّل الذي يحدث فيه تأكسد لذرة النيتروجين (N)، هو:	+ <sup>-</sup> NO <sub>2</sub> هو:	$Cl_2 + 2KOH \longrightarrow NC$	${\sf D_3}^-$ + 2KCl + ${\sf H_2O}$ : فاعل الآتي	٢٠- العامل المختزل في التنا
$PbO_{2}$ (ب $PbO_{2}$ ) $PbO_{2}$ (المادة التي تتأكسد في التفاعل وتتسبب في اختزال غيرها): $Pb^{2+}$ ) العامل المؤكسد ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) العامل المختزل د) العامل المساعد $Pb^{2+}$ - التحوّل الذي يحدث فيه تأكسد لذرة النيتروجين $PbO_{2}$ ، هو:	H <sub>2</sub> O (2	KOH (ج	Cl <sub>2</sub> (ب	$NO_2^-$ (1
ا المفهوم الذي تُعبّر عنه العبارة الآتية: (المادة التي تتأكسد في التفاعل وتتسبب في اختزال غيرها): أ) العامل المؤكسد ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) العامل المختزل د) العامل المساعد - التحوّل الذي يحدث فيه تأكسد لذرة النيتروجين (N)، هو:		ساوي (+٤) هي:	ن فيها عدد تأكسد الرصاص Pb يد	٢١- إحدى المواد الآتية يكو
<ul> <li>أ) العامل المؤكسد ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) العامل المختزل د) العامل المساعد</li> <li>التحوّل الذي يحدث فيه تأكسد لذرة النيتروجين (N)، هو:</li> </ul>	Pb <sup>2+</sup> (2	PbSO <sub>4</sub> (ج	$PbO_2$ (ب	Pb (ĺ
<ul> <li>أ) العامل المؤكسد ب) التأكسد والاختزال الذاتي ج) العامل المختزل د) العامل المساعد</li> <li>التحوّل الذي يحدث فيه تأكسد لذرة النيتروجين (N)، هو:</li> </ul>	هِا):	في التفاعل وتتسبب في اختزال غير	<ul> <li>العبارة الآتية: (المادة التي تتأكسد</li> </ul>	· ٢٢ المفهوم الذي تُعبّر عنا
- التحوّل الذي يحدث فيه تأكسد لذرة النيتروجين (N)، هو:				•
				· ·
	$NO_3^- \longrightarrow NH_3$ (2	$N_2 \longrightarrow NO_2$ ( $\varepsilon$		•
				,

يتبع الصفحة الثالثة ....

ätntn	لصفحة
~~~	تصعده

٢٤ - عدد تأكسد ذرة المنغنيز Mn في المركب (KMnO<sub>4</sub>)، يساوي:

A+ (7	ج) -٧	ب) +۳	آ) ۳-
	زل، هو:	سلك فيه الأكسجين (O <sub>2</sub> ) عامل مخت	٢- التفاعل الذي يا
		$2H_2 + O_2 -$	→ 2H <sub>2</sub> O (1
С	$+ O_2 \longrightarrow CO_2 ( \Box$	$N_2 + 2O_2 \longrightarrow$	<sup>+</sup> 2NO <sub>2</sub> (ج
فإن الرتبة الكلية للتفاعل	كان قانون سرعة التفاعل=k [ A ] ،	ضي ما عند درجة حرارة معينة، إذا أ	٢- في تفاعل افترا
			تساوي:
	ج) ۲		
	عل ما عند درجة حرارة معينة، فإن وح		
د) مول/لتر	ج) ث-'	ب) مول/لتر ث	أ) لتر /مول.ث
، <sup>×</sup> [M] <sup>*</sup> [R]k=	حرارة معينة، كان قانون سرعة التفاعل	نواتج → — R + M عند درجة.	و تفاعل افتراضي:
	أجب عن الفقرات (۲۸، ۲۹، ۳۰)	التفاعل $k=0,0$ لتر $^{\prime}/$ مول $^{\prime}$ .ث ،	وقيمة ثابت سرعا
	x تساو <i>ي</i> :	النسبة إلى المادة M المتمثلة بالرمز	/٢- رتبة التفاعل بـ
4(7	ج) ۲	ب) (ب	أ) صفر
	فإن سرعة التفاعل تتضاعف بمقدار:	تركيز كل من R و M ثلاث مرات،	٢٥ عند مضاعفة
د) ۲۷ مرة	ج) ۱۲ مرة	ب) ۹ مرات	أ) ٦ مرات
		لكلية تساوي:	
٦ (٦	ج) ۲	ب) (ب	أ) صفر
	ئى زيادة:	زيادة تركيز المواد المتفاعلة يؤدي إأ	٣١- في تفاعل ما،
غلط	ب) طاقة وضع المواد المتف		أ) طاقة التنشيط
2	د ) عدد التصادمات الفعالة		ج) ⊢∆
عل قطع الطباشير مع	باشير مع الخل أكبر مما في حالة تفا	الغاز الناتج عن تفاعل مسحوق الط	٣٢- سرعة تصاعد
		ف نفسها، بسبب:	الخل في الظروا
	ب) طبيعة المادة المتفاعلة	سطح المادة المتفاعلة	أ) زيادة مساحة
دة المتفاعلة	د ) التركيب الكيميائي للماد	المادة المتفاعلة	ج) زیادة ترکیز
	ضير حمض الكبريتيك يؤدي إلى:	أكسيد الفناديوم $V_2 O_5$ في عملية تح	۳۳ استخدام مادة
عل	ب) زيادة زمن حدوث التفاء	تتشيط للتفاعل	أ) تقليل طاقة ال
ند المنشط	د ) زيادة طاقة وضع المعق		$\Delta$ H ج $)$ تقلیل
يتبع الصفحة الرابعة			

49 .	4.	-	
4-1	. 71	- ii	نصف
التكاء	<b>1</b> 11	42	لصو
-			

٣٤ – في التفاعل الافتراضي: نواتج → — A ، عند درجة حرارة ما، إذا كانت قيمة ثابت سرعة التفاعل k تساوي				
		ن قانون سرعة هذا التفاعل هو:	(٠,٦) لتر /مول.ث، فإر	
k (2	ج) س = [ A ]'	ب) س = A ] k ب	أ) س (Î A ] k	
مول/لتر.ث، $H_2 + I_2 \longrightarrow 2H$ عند درجة حرارة معينة، إذا كان معدل سرعة استهلاك $I_2 \to 2H$ مول/لتر.ث،				
! <b>S</b>				
د) ٥,٠	ج, ٤ (ج	ب) ۰٫۲	٠,١ (أ	
سرعة التفاعل ما عند درجة حرارة معينة، إذا كانت السرعة الابتدائية $= 1 \times 1^{-2}$ مول/لتر ث، وقيمة ثابت سرعة التفاعل $= 1 \times 1^{-2}$				
	$k = (1 \times 1^{-7})$ ث $^{-7}$ ، فإن تركيز المادة المتفاعلة يساوي:  أ) $1 \times 1^{-7}$ ب) $1 \times 1^{-7}$			
,_1 ·×1 (7	5) 1×11⁻²	ب-۱۰×۱ (ټ	£-1.×1 (1	
	,	كبر ما يمكن عند الزمن ( ثانية ):	٣٧- تكون سرعة التفاعل أ	
۲۰ (۲	ج) ۶۰	ب) ۲۰	أ) صفر	
المواد الفاتجة	= $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$	كانت قيمة طافات الوضع (الكيلو •	<ul> <li>في تفاعل افتراضي إذا أ</li> </ul>	
ي . وطاقة وضع المعقد المنشط = ٢٣٠ وعند إضافة عامل مساعد C كتلته (٢)غ أصبحت طاقة وضع المعقد المنشط				
	، ٣٩، ٠٤، ٤١):	= ۲۰۰ ، فأجب عن الفقرات (۳۸،	بوجود العامل المساعد	
	(كيلو جول) تساوي:	٣٨ - قيمة طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي بدون عامل مساعد (كيلو		
۲۰ (۶	ح) ۱۲۰ (د	ب) ۱۹۰ (ب	۲٤٠ (١	
٧٠ (٦	(كيلو جول) تساوي:	تفاعل العكسي بدون عامل مساعد	٣٩- قيمة طاقة التنشيط لأ	
۷۰ (۲	ج) ۱۲۰	ب) ۱۹۰	۲۰. (أ	
	· ٤ - قيمة طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود عامل مساعد (كيلو جول) تساوي:			
۲۰ (۲	ج) ۲۰	ب) ۲۰	o. (1	
		توى الحراري ΔH (كيلو جول) تسا	٤١ - قيمة التغير في المح	
د) - ۹۰	ج) + ، ۹ ۱	ب) ۱۱۰+	11 (1	
			٤٢) كتلة العامل المساعد	
د) صفر	ج) أكبر من (٢) غ	ب) أقل من (٢) غ	أ) تساوي (٢) غ	
27 - ينخفض عدد التصادمات الفعالة للجزيئات المتفاعلة لتفاعل ما بسبب:				
ب) زيادة مساحة سطح المادة المتفاعلة		أ) زيادة درجة حرارة التفاعل		
د ) إضافة العامل المساعد إلى التفاعل		ج) خفض درجة حرارة التفاعل		
** 11		٤٤ – المعقد المنشط عبارة عن بناء:		
ب) مستقر له طاقة وضع عالية		أ) غير مستقر له طاقة وضع عالية		
د ) مستقر له طاقة وضع منخفضة		قة وضبع منخفضة	ج) غير مستقر له طأ	
يتبع الصفحة الخامسة				

الصفحة الخامسة ٥٥ - مقدار الفرق بين طاقة وضع المعقد المنشط وطاقة وضع المواد الناتجة يُعبِّر عن: ب) طاقة التنشيط التفاعل الأمامي أ) طاقة وضع المعقد المنشط د ) التغير في المحتوى الحراري ΔΗ ج) طاقة التنشيط للتفاعل العكسي 57 - في تفاعل نترات الفضة AgNO<sub>3</sub> مع يوديد البوتاسيوم KI عند درجة حرارة معينة، تكون سرعة التفاعل الأعلى عند الظروف نفسها في حالة تفاعل: أ) محلولي AgNO<sub>3</sub> و KI تركيز كل منهما (٠,١) مول/لتر ب) مسحوقى AgNO<sub>3</sub> و KI كتلة كل منهما (١) غ ج) مسحوق AgNO<sub>3</sub> كتلته (١) غ مع محلول KI تركيزه (٠,١) مول/لتر د) محلول AgNO<sub>3</sub> تركيزه (۰,۱) مول/لتر مع مسحوق Kl كتلته (۱) غ ٤٧ - زيادة تركيز المواد المتفاعلة يؤدي إلى:

ب) نقصان عدد التصادمات الكلية

أ) زيادة طاقة وضع المتفاعلات

د ) زيادة سرعة التفاعل

ج) نقصان طاقة التنشيط

٤٨ - في التفاعل الافتراضي: Y → A ، عند درجة حرارة معينة، فإن الفترة الزمنية (ثانية) المتوقعة التي يكون فيها معدل سرعة استهلاك A أقل ما يمكن هي:

ح) ( ۲- ۱۰ ) د) ( ۲- ۱۰ ) ح أ) (صفر -٤) ب) ( ٢-٢ )

9 € - في التفاعل الافتراضي: A + B → AB + 100kJ عند درجة حرارة معينة، فإن العبارة الصحيحة للتفاعل، هي:

ب) طاقة وضع النواتج أقل من طاقة وضع المتفاعلات

 $1 \cdot \cdot + = \Delta H$  (1

د ) طاقة وضع النواتج أكبر من طاقة وضع المتفاعلات

ج) التفاعل ماص

. ٥- في التفاعل الافتراضي: 3C → A + 2B ، سرعة استهلاك B تساوي:

ب) ثلثي سرعة إنتاج C

أ ) ضعف سرعة إنتاج C

د ) سرعة استهلاك A

ج) نصف سرعة استهلاك A

( انتهت الأسئلة )